

大连市2013年初中毕业升学模拟试卷(十)

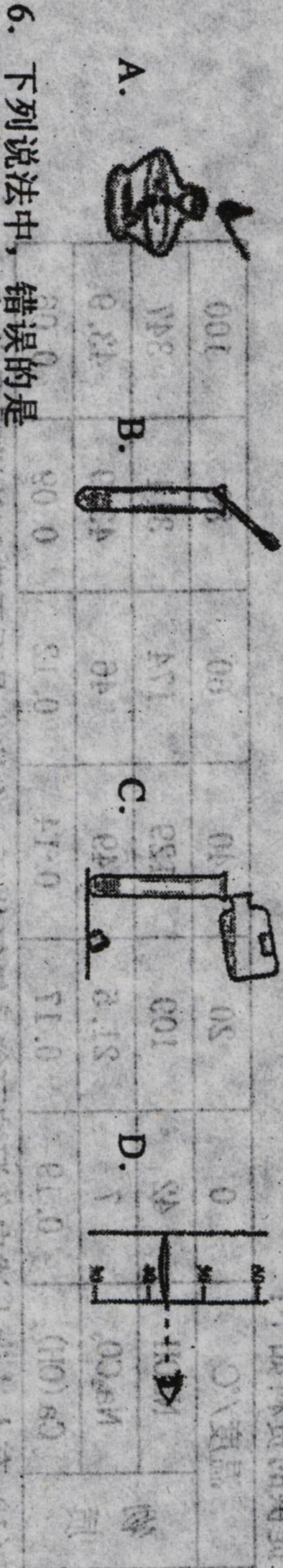
化学

相对原子质量: C-12 O-16 Fe-56

一、选择题(本题共15小题,每小题1分,共15分)

说明:每小题只有一个选项符合题意。

- 下列物质中,属于纯净物的是
A. 橘子汁 B. 铝土矿 C. 氯酸钾 D. 青铜器
- 食用下列食物或使用下列物品,是为了防治甲状腺肿大的是
A. 加碘食盐 B. 富硒小米 C. 加铁酱油 D. 含氟牙膏
- 下列物质用途中,利用其化学性质的是
A. 铜常用于制作导线 B. 石墨常用于制作铅笔芯 C. 塑料常用于制造防水用品 D. 金刚石用于切割玻璃
- 笑气是氮的氧化物,其中氮元素为+1价。则笑气的化学式为
A. NO B. NO₂ C. N₂O D. N₂O₃
- 下列实验操作中,正确的是
A. 将固体药品直接放入天平托盘 B. 将液体药品直接倒入量筒 C. 将浓硫酸倒入水中 D. 将水倒入浓硫酸中



- 下列说法中,错误的是
A. 催化剂能改变化学反应的速率 B. 氢气参加化学反应时,氢分子发生改变 C. 空气中氮气、氧气等分子均匀地混合在一起 D. 蜡烛燃烧后生成物的质量总和小于参加反应的反应物的质量总和
- 根据微粒结构示意图 $\begin{matrix} +12 \\ 2 \\ 8 \\ 2 \end{matrix}$, 获得的信息中错误的是
A. 该元素是金属元素 B. 该元素相对原子质量是12 C. 该元素原子序数是12 D. 化学反应中易失去2个电子

- 牛奶中含有丰富的钙,海产品中含有丰富的碘。这里的钙、碘指的是
A. 单质 B. 元素 C. 原子 D. 分子
- 下列有关营养素的说法中,错误的是
A. 鱼是富含蛋白质的食物 B. 淀粉属于有机高分子化合物 C. 肥胖的人需少摄入脂肪 D. 只有水果、蔬菜中含维生素

- 关于降酸雨的主要原因,下列推测合理的是
A. 绿色植被减少 B. 严重的白色污染 C. 用大量煤作燃料 D. 化石燃料不完全燃烧
- 把糖块放入水中,一会儿糖块不见了。该现象不能说明的是
A. 分子很小 B. 分子是不断运动的 C. 分子之间有间隔 D. 同种分子化学性质相同

- 在化学反应中,要实现下列转变,需要得到电子的是
A. $\text{Fe} \rightarrow \text{Fe}^{2+}$ B. $\text{Cu} \rightarrow \text{Cu}^{2+}$ C. $\text{O} \rightarrow \text{O}^{2-}$ D. $\text{Cl} \rightarrow \text{Cl}^-$
- 下列做法中,不能体现低碳生活的是
A. 减少食物的加工过程 B. 注意节约用电 C. 尽量购买本地的、当季的食物 D. 大量使用新柴为燃料
- 二氧化碳的下列用途中,主要利用其物理性质的是
A. 工业用于制造纯碱 B. 干冰用作人工降雨 C. 用作大棚中的气体肥料 D. 用于制作灭火器
- 某小组用 CaCO_3 、 H_2O 、 Na_2CO_3 和 H_2SO_4 , 欲制备下列物质: ① CaO 、② NaOH 、③ CaSO_4 、④ Na_2SO_4 。其中能达到目的是
A. 只有① B. 只有①③ C. 只有①②③ D. ①②③④

二、填空题(本题共5小题,每空1分,共25分)

- 某铝合金压力锅的使用保养说明:

使用压力锅后,应将食物及时取出,每次使用后及时清洗擦干,以免残留的食物尤其是强碱性物质腐蚀锅体,清洗压力锅宜用热水或清水加洗涤剂,不要用钢丝球等磨损性大的东西擦洗。

- 酸性物质能腐蚀锅体的原因是_____。
- 热清水加洗涤剂清洗压力锅时,适用于压力锅表面沾有_____;说明中“不要用钢丝球等磨损性大的东西擦洗”的原因是_____。
- 从保养说明中我们还能推测出氧化铝的另一点的化学性质是_____。

- 在我们生活的周围充满着化学知识,回答下列问题:
(1) 二氧化碳可用于制取碳酸饮料,将二氧化碳高压下加入水中,反应的化学方程式为_____。

- 自动加热食品适合野外使用,食品盒中装有生石灰和水,自动加热的原理是_____。

- 天然气管道在输气之前,要先充满氮气再输入天然气,其原因是_____。

- 四种溶液的 pH 如下,回答问题:

溶液	白醋	澄清石灰水	氯化钠注射液	氨水
pH	1.2	13.0	7.0	12.5

- 能使石蕊试液变红的是_____。
- 上述液体加水稀释后, pH 变大的是_____。